(19)日本国特許庁 (JP) (12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号 特開2002-226927 (P2002-226927A)

(43)公開日 平成14年8月14日(2002.8.14)

(51) Int.Cl. ⁷		識別記号	FΙ		ĩ	·-マコード(参考)
C 2 2 C	5/06		C 2 2 C	5/06	Z	2H042
G 0 2 B	5/08		G 0 2 B	5/08	Α	2H091
G02F	1/1335	5 2 0	G 0 2 F	1/1335	520	

審査請求 有 請求項の数3 OL (全8頁)

(21)出願番号 **特願**2001-24453(P2001-24453)

(22)出願日 平成13年1月31日(2001.1.31) (71)出願人 000005083

日立金属株式会社

東京都港区芝浦一丁目2番1号

(72)発明者 村田 英夫

島根県安来市安来町2107番地2 日立金属

株式会社冶金研究所内

Fターム(参考) 2H042 DA04 DA11 DA12 DC02 2H091 FA14Z FB08 LA02 LA12

LA30

(54) 【発明の名称】 平面表示装置用Ag合金系反射膜

(57)【要約】

【課題】 高い反射率と耐環境性、耐薬品性、そして基 板との密着性を改善した<u>平面表示装置用</u>Ag合金系反射 膜を提供する。

【解決手段】 Ce、Nd、Sm、Gd、Tb、Dyか ら選ばれる1種以上の元素を0.2~5at(原子)% 含み、残部実質的にAgからなる平面表示装置用Ag合 金系反射膜である。加えて、Ti、V、Nb、Cr、M o、Mnから選ばれる1種以上の元素を1~10at% 含んでいてもよい。

1

【特許請求の範囲】

【請求項1】 Ce、Nd、Sm、Gd、Tb、Dyから選ばれる1種以上の元素を合計で0.2~5at%含み、残部実質的にAgからなることを特徴とするAg合金系反射膜。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、例えば液晶ディスプレイ、プラズマディスプレイパネル(以下、PDP)、フィールドエミッションディスプレイ(以下、FED)、エレクトロルミネッセンス(以下、EL)等の平面表示装置において、高い光学反射率と耐食性が要求されるAg合金系反射膜に関するものである。

[0002]

【従来の技術】従来、液晶表示装置は、バックライトとして光源(ランプ)を内蔵し背面から照射することで高い表示品質を有する透過型液晶ディスプレイが一般的で20あった。しかし、透過型液晶ディスプレイはバックライトの消費電力が大きく、電池駆動の携帯情報端末としては使用時間が短くなると言う問題があった。このため、近年、外光を効率よく利用しバックライトを基本的に使用しない反射型液晶ディスプレイの開発が行われている。このような反射型ディスプレイに用いる反射膜には、金属の中でも可視光域の反射率の高い元素であるA1またはA1合金薄膜が多く用いられてきた。

【0003】また、近年、液晶ディスプレイの表示品質 向上のため、その反射膜にはペーパーホワイトと呼ばれ 30 る高い反射と可視光域でフラットな反射特性が求められ ている。このため、A1より反射率の高いAgが注目されている。

[0004]

【発明が解決しようとする課題】上述のA1系反射膜の場合、液晶ディスプレイの製造工程中の加熱工程でヒロック等が発生したり、また粒成長により反射率が低下する問題がある。このため、上記ヒロックや粒成長の抑制のために、A1に遷移金属であるTi、Ta等の耐食性向上元素を添加するA1合金が用いられている。このA401合金により液晶ディスプレイ製造時の反射率低減は抑制できる。しかし、素材の反射率そのものが低下してしまう問題がある。

度大気に放置しただけで変色し、黄色味を帯びた反射特性となる。そして、ディスプレイの製造時に使用する薬液により腐食され、大幅に反射率が低下してしまう問題があった。

【0006】本発明の目的は、例えば反射型液晶ディスプレイ、FED等のような平面表示装置において要求される高い反射率とプロセス中での耐熱性、耐食性、そして基板への密着性を兼ね備えたAg合金系反射膜を提供することにある。

10 [0007]

【課題を解決するための手段】本発明者らは、上記の課題を解決するべく、鋭意検討を行った結果、Agに、選択した元素を加えた反射膜とすることにより、本来Agの持つ高い反射率を低下させることなく耐熱性、耐食性を向上し、さらに基板への密着性も改善できることを見いだし、本発明に到達した。

【0008】すなわち、本発明は、Ce、Nd、Sm、Gd、Tb、Dyから選ばれる1種以上の元素を0.2~5at(原子)%含み、残部実質的にAgからなるAg合金系反射膜である。

【0009】また、本発明のAg合金系反射膜は、Ti、V、Nb、Cr、Mo、Mnから選ばれる1種以上の元素を $1\sim10$ at%含んでいてもよい。

[0010]

【発明の実施の形態】本発明のAg合金系反射膜の最も重要な特徴は、Ce、Nd、Sm、Gd、Tb、Dyから選ばれる1種以上の元素を0.2~5at%含み、残部実質的にAgからなるところにある。

【0011】通常、純Agを原料として反射膜を作製すると、膜としての反射率は高いものの、その反射膜を用いて製品(例えば液晶ディスプレイなど)を作製する際のプロセスにおいて反射率が低下してしまうという問題があることは、上述の通りである。そこで、本発明では、AgにCe、Nd、Sm、Gd、Tb、Dyから選ばれる1種以上の元素を適量添加することにより、反射膜の反射率を低下させることなく、場合によっては純Agより反射率の向上が図れた反射膜とすることができる。

【0012】また、例えば液晶ディスプレイ、有機ELといった製品の製造工程では、その反射膜を形成した後に何度かの加熱処理を伴う工程があり、その際の加熱工程でもAg反射膜は反射率が低下する。つまり、加熱による膜成長や凝集等が起こり膜表面はより凹凸のある形状となり、またボイドが発生する。そして、その加熱雰囲気によっては膜表面が変色し、これも反射率の低下する原因となる。この場合であっても、本発明のAg合金系反射膜は、Agに上述したCe、Nd、Sm、Gd、Tb、Dyから選ばれる1種以上の元素を適量加えることにより、この加熱に伴う工程後でも高い反射率を維持する

【0013】上記本発明のCe、Nd、Sm、Gd、Tb、Dyは、その添加・含有量を合計で0.2~5at%とした。これは、0.2at%未満ではその含有による耐熱性の改善効果がなく、5at%を超えると十分な反射率を維持・確保できないためである。さらに高い耐熱性と95%以上の高い反射率を得るには1~4at%の含有が望ましい。

【0014】本発明の上記元素種の含有による反射率の維持または向上の理由は明確ではない。しかし、融点の比較的低いAgの場合、本発明の選定したCe、Nd、Sm、Gd、Tb、Dyの添加元素はAgと化合物を形成し易く、粒界に析出することから、これがAg粒界腐食による酸化を防ぎ耐食性を向上させ、高い反射率を維持できるものと考えられる。

【0015】また、粒界にAgの化合物が析出することにより加熱工程での粒成長や凝集が抑制されるため、耐熱性が向上する。そして、微細で平滑な表面の膜形態となるために反射率の低下を抑制できる。さらに、これら元素種の添加により膜応力が低減される効果と、凝集抑制の両方の効果により、密着性が改善されると考えられ 20 る。

【 0 0 1 6 】通常、スパッタ膜においては、その添加される元素は基地中に過飽和で固溶する。つまり、結晶格子間に添加元素が過飽和に侵入することから、その格子が乱れ、自由電子の動きが阻害されるために反射率が低下する。しかし、添加元素が粒界析出物を形成する本発明の場合、そのA g 粒内は A g 単独となり自由電子の動きも阻害されず、高い反射率を維持できる。

【0017】本発明のA g合金系反射膜は、上記元素種の1 種以上を必須として含んだ上で、さらには、Ti、V、Nb、Cr、Mo、Mn から選ばれる1 種以上の元素を $1\sim10$ at %含んでいてもよい。これらの元素が含まれることにより、さらに耐食性が向上し、反射率の低下を抑制する。

【0018】上述の通り、本発明のCe、Nd、Sm、Gd、Tb、DyはAgと化合物を形成し易く、その粒界に析出することで粒界腐食を抑制し、これが耐食性を向上させるものと考えられるが、例えばフラットディスプレイの製造工程において使用される酸等の薬液に対する耐食性を確保するには十分でない場合がある。本発明40の選定するTi、V、Nb、Cr、Mo、Mnは強い耐酸性を有し、また上記Ce、Nd、Sm、Gd、Tb、

Dyとは固溶し難いため、膜表面や粒界に析出し、Ag合金膜全体を保護するとして、これが大幅に耐食性を向上するものと考えられる。

【0019】加えて、Ti、V、Nb、Cr、Mo、M nはガラスやプラスティック基板との密着性が良く、本発明のAg合金系反射膜に添加することで基板との密着性を大幅に向上することが可能となる。

【0020】Ti、V、Nb、Cr、Mo、Mnから選ばれる1種以上の元素の含有量は、1at%未満では耐10 食性改善効果が不十分であり、10at%を超えると耐食性は優れるが反射率が大幅に低下してしまう。このため、これらの元素の含有量は1~10at%とすることが望ましい。好ましくは、1~5at%である。

【0021】本発明のAg合金系反射膜は、安定した反射率を得るために膜厚としては50~300nmとすることが好ましい。50nm未満であると、膜の表面形態が変化し易く、さらに例えば平面表示装置に用いた場合に光が透過するために、反射率が低下する。一方、300nmを超える膜厚であると、反射率が大きく変化せず、膜を形成する際に時間が掛かる。

【0022】また、本発明のAg合金系反射膜を形成する場合、例えばターゲットを用いたスパッタリングで形成する際に用いる基板として、ガラス基板、Siウェハーを用いることが好適ではあるが、スパッタリングで薄膜を形成できるものであればよく、例えば樹脂基板、金属基板でもよい。

[0023]

【実施例】(実施例1)Ag合金系反射膜の目標組成と 実質的に同一となるようにターゲット材を作製し、機械 加工により直径100mm、厚さ5mmのターゲットを 作製した。そのターゲットを用いたスパッタリングによ り、ガラス基板またはSiウェハー上に膜厚200nm のAg合金系反射膜を形成し、光学反射率計を用いてそ の反射率を測定した。

【0024】さらに、所定製品としての製造工程を経た後での反射率を評価するために、上記作製したAg合金系反射膜を温度250℃の窒素ガス雰囲気で加熱処理後、再度反射率を測定した。その熱処理による反射率の変化も併せ、測定結果を表1に示す。

40 【0025】

【表1】

	·				0
No.	組成(at%)	成膜時	熱処理後	反射率差	
	ALIX (aca)	反射率(%)	反射率(%)	(%)	区分
1	Ag	99	88	-11	比較例
2	Ag=0. 1Ce	98	92	-6	比較例
3_	Ag-0. 3Ce	97	95	-2	本発明
4	Ag-1Ce	95	95	0	本発明
5	Ag=0. 5Nd	96	95	-1	本発明
6	Ag-1Nd	95	96	1	本発明
7	Ag-7Nd	86	90	4	比較例
8	Ag-0. 1Sm	99	92	-7	比較例
9	Ag-0. 2Sm	97	95	-2	本発明
10	Ag-0. 5Sm	96	96	0	本発明
11	Ag-3Sm	93	96	3	本発明
12	Ag-10Sm	81	84	3	比較例
13	Ag-0. 5Gd	96	94	2	本発明
14	Ag-3Gd	92	96	4	本発明
15	Ag-5Gd	89	94	5	本発明
16	Ag-7Gd	86	88	2	比較例
17	Ag-10Gd	82	91	9	比較例
18	Ag-0. 1Tb	98	90	-8	比較例
19	Ag-0. 3Tb	96	94	-2	本発明
20	Ag-3Tb	92	95	3	本発明
21	Ag-0. 3Dy	97	96	-1	本発明
22	Ag-0. 5Dy	95	94	-1	本発明
23	Ag-2Dy	91	94	3	本発明
24	Ag-7Dy	84	90	6	比較例
25	Ag-0. 3Nd-2Gd	93	95	2	本発明
26	Ag=0. 5Nd=3Sm	90	94	4	本発明
27	Ag-2Tb-2Gd	90	93	3	本発明
28	Ag-3Dy-1Ce	89	94	5	本発明
29	Ag-3Dy-3Tb	83	88	5	比較例
30	Ag-2Gd-4Sm	82	88	6	比較例
31	Ag-4Sm-3Tb	80	86	6	比較例
32	Ag-1Ce-2Nd	91	93	2	本発明

【0026】純Ag膜(No. 1)は、成膜時にて99 %の反射率を有するが、加熱処理にて大幅に反射率が低 b、Dyから選ばれる1種以上の元素を含むAg合金膜 は熱処理後の反射率の低下が抑制されており、その効果 は0.2at%以上の添加量で明確となっている。しか し、その添加量が増加すると熱処理後の反射率の低下こ そ少ないが、成膜時の反射率が低下し、5 a t %を超え ると高い反射率が得難くなる。このため、本発明の上記 含有量は合計で0.2~5at%とする。また、95%*

- *以上の反射率を安定して得るに、その含有量は0.5~ 3 a t %が望ましい。
- 下している。一方、AgにCe、Nd、Sm、Gd、T 30 【0027】(実施例2)形成した所定の組成を有する Ag合金膜に実施例1と同条件の加熱処理を行ない、そ の反射率を測定した。そして、さらに温度80℃、湿度 90%の環境に24h放置した際の反射率を測定した。 その環境試験による反射率の変化も併せ、測定結果を表 2に示す。

[0028]

【表2】

7	<u> </u>				8
No.	組成(at%)	熱処理後	環境試験	反射率差	区分
33	-	反射率(%)	反射率(%)	(%)	
	Ag	92	86	-6	上較例
34	Ag-1Ce	95	92		本発明
35	Ag-2Nd	95	92		本発明
36	Ag-0. 8Sm	95	91	-4	本発明
37	Ag-1Gd	95	93	-2	本発明
38	Ag-3Gd	96	96	0	本発明
39	Ag-5Gd	94	93	-1	本発明
40	Ag-1Tb	95	93	-2	本発明
41	Ag-0. 1Dy	92	89		比較例
42	Ag-3Dy	94	93	-1	本発明
43	Ag-3Ti	84	82		比較例
44	Ag-5Mn	81	82	1	比較例
45	Ag-3Cr	83	83	0	比較例
46	Ag-6Cr	81	80	-1	比較例
47	Ag-8Nb	80	80	0	比較例
48	Ag-1Mo	85	82	-3	比較例
49	Ag-2Ce-2Ti	91	90	-1	本発明
50	Ag-3Nd-10Ti	88	88	0	比較例
51	Ag-3Sm-0. 5V	94	91	-3	本発明
52	Ag-1Gd-5Nb	91	91	0	本発明
53	Ag-2Gd-11Nb	82	82	0	比較例
54	Ag-3Gd-3Mo	93	92	-1	本発明
55	Ag-0. 2Gd-7Mn	90	90	0	本発明
56	Ag-4Gd-1Ti	93	93	0	本発明
57	Ag-0. 8Tb-8V	86	86	0	本発明
58	Ag-4Tb-4Ti-2V	86	85	-1	本発明
59	Ag-3dy-2Cr-2Mn	92	92	0	本発明
60	Ag-1Dy-12V-2Ti	82	82	0	比較例
61	Ag-0. 5Gd-2Ti-5Mo	88	87	-1	本発明
62	Ag-2Sm-5Ti-10Al	89	88	-1	本発明
63	Ag=3Ce=3Nb=15Al	90	89	-1	本発明

【0029】純Ag膜(No. 33)は、上記の環境試 験にて大幅に反射率が低下している。また、AgにT 8)の場合、上記の環境試験による反射率の低下こそ少 ないが、反射率そのものが低いことがわかる。それらに 対し、本発明のAg合金膜は、環境試験による耐食性の 評価の上でも反射率の低下が少なく、高い反射率を維持 できることがわかる。

【0030】(実施例3)以下のプロセス試験により耐 食性の評価を行なった。実施例2に同組成のAg合金膜*

*を形成して作製・熱処理した基板上に、東京応化製〇F PR-800レジストをスピンコートにより形成した。 $i \ Mn$ 等のみを添加したAg合金膜($No.43 \sim 43$) 次にフォトマスクを用いて紫外線でレジストを露光後、 有機アルカリ現像液 NMD-3で現像し、レジストパタ ーンを作製、希塩酸に30秒間浸漬した後に浸漬部の反 射率を再度測定した。そのプロセス試験による反射率の

変化も併せ、測定結果を表3に示す。

[0031]

【表3】

No.	40 e#/ .4/3	熱処理後	プロセス試験	反射率差	
IVU.	粗成(at%)	反射率(%)	反射率(%)	(%)	区分
33	Ag	92	74	-18	比較例
34	Ag-1Ce	95	90	-5	本発明
35	Ag-2Nd	95	91	-4	本発明
36	Ag-0. 8Sm	95	90	-5	本発明
37	Ag-1Gd	95	90	-5	本発明
38	Ag-3Gd	96	92	-4	本発明
39	Ag-5Gd	94	92	-2	本発明
40	Ag-1Tb	95	91	-4	本発明
41	Ag-0. 1Dy	92	86	-6	比較例
42	Ag-3Dy	94	91	-3	本発明
43	Ag-3Ti	84	80	-4	比較例
44	Ag-5Mn	81	80	-1	比較例
45	Ag-3Cr	83	79	-4	比較例
46	Ag-6Cr	81	79	-2	比較例
47	Ag-8Nb	80	80	0	比較例
48	Ag-1Mo	85	81	-4	比較例
49	Ag-2Ce-2Ti	91	91	0	本発明
50	Ag-3Nd-10Ti	88	88	0	比較例
51	Ag-35m-0. 5V	94	91	-3	本発明
52	Ag-1Gd-5Nb	91	91	0	本発明
53	Ag-2Gd-11Nb	82	81	-1	比較例
54	Ag-3Gd-3Mo	93	92	-1	本発明
55	Ag-0. 2Gd-7Mn	90	89	-1	本発明
56	Ag-4Gd-1Ti	93	93	0	本発明
57	Ag-0. 8Tb-8V	86	86	0	本発明
58	Ag-4Tb-4Ti-2V	86	86	0	本発明
59	Ag=3dy=2Cr=2Mn	92	91	-1	本発明
60	Ag-1Dy-12V-2Ti	82	82	0	比較例
61	Ag-0. 5Gd-2Ti-5Mo	88	88	0	本発明
62	Ag-2Sm-5Ti-10Al	89	89	0	本発明
63	Ag=3Ce=3Nb=15Al	90	89	-1	本発明

【0032】純Ag膜(No. 33)は、上記のプロセ ス試験にて大幅に反射率が低下している。また、Agに Ti、Mn等のみを添加したAg合金膜(No. 43~30 48)の場合、上記のプロセス試験による反射率の低下 こそ少ないが、反射率そのものが低いことは述べた通り である。それらに対し、Agに所定量の希土類元素:C e、Nd、Sm、Gd、Tb、Dyを添加した本発明の Ag合金膜は、プロセス試験による反射率の低下こそあ るも、それであっても90%以上の反射率を維持してい る。そして、さらに所定量の遷移金属: Ti、V、N b、Cr、Mo、Mnを加えた本発明のAg合金膜は、 プロセス試験後にて高い反射率を維持できることがわか

【0033】(実施例4)次に膜の密着性を評価する。 実施例2に同組成のAg合金膜を形成して作製した基板 にて、その膜の基板との密着性を測定した。具体的に は、膜表面にスコッチテープを貼り付け、斜め45°方 向にテープを引き剥がした際に基板上に残った面積を2 0 c m 2 あたりの面積率にて表わし、密着力として評価 した。結果を表4に示す。

[0034]

【表4】

40

1 1

33 Ag 80 比較例 34 Ag-1Ce 86 本発明 35 Ag-2Nd 87 本発明 36 Ag-0.8Sm 85 本発明 37 Ag-1Gd 87 本発明 38 Ag-3Gd 87 本発明 39 Ag-5Gd 89 本発明 40 Ag-1Tb 86 本発明 41 Ag-0.1Dy 82 比較例 42 Ag-3Dy 86 未発明 43 Ag-3Ti 97 比較例 44 Ag-5Mn 95 比較例 45 Ag-3Cr 97 比較例 46 Ag-6Cr 99 比較例 47 Ag-8Nb 99 比較例 48 Ag-1Mo 92 比較例 48 Ag-1Mo 92 比較例 49 Ag-2Ce-2Ti 95 本発明 50 Ag-3Nd-1OTi 97 比較例 51 Ag-3Sm-0.5V 85 本発明 53 Ag-2Gd-11Nb 99 比較例 54 Ag-3Gd-3Mo 95 本発明 55 Ag-0.2Gd-7Mn 93 本発明 56 Ag-4Gd-1Ti 93 本発明 57 Ag-0.8Tb-8V 92 本発明 59 Ag-3dy-2Cr-2Mn 95 本発明 59 Ag-3dy-2Cr-2Mn 95 本発明 59 Ag-3dy-2Cr-2Mn 95 本発明 50 Ag-3dy-2Cr-2Mn 95 本発明 55 Lb較例 55 Lb数例 55 Lb数列 55 Lb数例 55 Lb数列 55 Lb数列 55 Lb数例 55 Lb数列 55	_			
34 Ag-1Ce 86 本発明 35 Ag-2Nd 87 本発明 36 Ag-0.8Sm 85 本発明 37 Ag-1Gd 85 本発明 38 Ag-3Gd 87 本発明 39 Ag-5Gd 89 本発明 40 Ag-1Tb 86 本発明 41 Ag-0.1Dy 82 比較例 42 Ag-3Dy 86 本発明 43 Ag-3Ti 97 比較例 44 Ag-5Mn 95 比較例 45 Ag-3Cr 97 比較例 46 Ag-6Cr 99 比較例 47 Ag-8Nb 99 比較例 48 Ag-1Mo 92 比較例 49 Ag-2Ce-2Ti 95 本発明 50 Ag-3Nd-1OTi 97 比較例 51 Ag-3Sm-0.5V 85 本発明 52 Ag-1Gd-5Nb 95 本発明 53 Ag-2Gd-11Nb 99 比較例 54 Ag-3Gd-3Mo 95 本発明 55 Ag-0.2Gd-7Mn 93 本発明 56 Ag-4Gd-1Ti 93 本発明 57 Ag-0.8Tb-8V 92 本発明 58 Ag-3dy-2Cr-2Mn 95 本発明	No.	組成(at%)	密着力(%)	区分
35 Ag-2Nd 87 本発明 36 Ag-0.8Sm 85 本発明 37 Ag-1Gd 85 本発明 38 Ag-3Gd 87 本発明 39 Ag-5Gd 89 本発明 40 Ag-1Tb 86 本発明 41 Ag-0.1Dy 82 比較例 42 Ag-3Dy 86 本発明 43 Ag-3Ti 97 比較例 44 Ag-5Mn 95 比較例 45 Ag-3Cr 97 比較例 46 Ag-6Cr 99 比較例 47 Ag-8Nb 99 比較例 48 Ag-1Mo 92 比較例 49 Ag-2Ce-2Ti 95 本発明 50 Ag-3Nd-1OTi 97 比較例 51 Ag-3Sm-0.5V 85 本発明 52 Ag-1Gd-5Nb 95 本発明 53 Ag-2Gd-11Nb 99 比較例 54 Ag-3Gd-3Mo 95 本発明 55 Ag-0.2Gd-7Mn 93 本発明 56 Ag-4Gd-1Ti 93 本発明 57 Ag-0.8Tb-8V 92 本発明 58 Ag-3dy-2Cr-2Mn 95 本発明 59 Ag-3dy-2Cr-2Mn 95 本発明	33	Ag	80	比較例
35 Ag-2Nd 87 本発明 36 Ag-0.8Sm 85 本発明 37 Ag-1Gd 85 本発明 38 Ag-3Gd 87 本発明 39 Ag-5Gd 89 本発明 40 Ag-1Tb 86 本発明 41 Ag-0.1Dy 82 比較例 42 Ag-3Dy 86 本発明 43 Ag-3Ti 97 比較例 44 Ag-5Mn 95 比較例 45 Ag-3Cr 97 比較例 46 Ag-6Cr 99 比較例 47 Ag-8Nb 99 比較例 48 Ag-1Mo 92 比較例 48 Ag-1Mo 92 比較例 49 Ag-2Ce-2Ti 95 本発明 49 Ag-3Cr 97 比較例 49 Ag-3Cr 46 Ag-3Nd-1OTi 97 比較例 47 Ag-3Nd-1OTi 97 比較例 48 Ag-1Mo 92 比較例 49 Ag-2Ce-2Ti 95 本発明 50 Ag-3Nd-1OTi 97 比較例 51 Ag-3Sm-0.5V 85 本発明 53 Ag-2Gd-1Nb 95 本発明 55 Ag-3Gd-3Mo 95 本発明 56 Ag-4Gd-1Ti 93 本発明 56 Ag-4Gd-1Ti 93 本発明 57 Ag-0.8Tb-8V 92 本発明 58 Ag-4Tb-4Ti-2V 94 本発明 59 Ag-3dy-2Cr-2Mn 95 本発明 50 Ag-1Dy-12V-2Ti 95 比較例 50 Ag-1Dy-12V-2Ti 95 比較例 50 Ag-1Dy-12V-2Ti 55 比較例 55 Ag-3dy-2Cr-2Mn 95 本発明 55 Ag-3dy-2Cr-2Mn 95 本発明 55 Ag-3dy-2Cr-2Mn 95 本発明 55 Ag-3dy-2Cr-2Mn 95 本発明 55 比較例 55 日本記述	34	Ag-1Ce	86	本発明
37 Ag-1Gd 85 本発明 38 Ag-3Gd 87 本発明 39 Ag-5Gd 89 本発明 40 Ag-1Tb 86 本発明 41 Ag-0.1Dy 82 比較例 42 Ag-3Dy 86 本発明 43 Ag-3Ti 97 比較例 44 Ag-5Mn 95 比較例 45 Ag-3Cr 97 比較例 46 Ag-6Cr 99 比較例 47 Ag-8Nb 99 比較例 48 Ag-1Mo 92 比較例 49 Ag-2Ce-2Ti 95 本発明 50 Ag-3Nd-1OTi 97 比較例 51 Ag-3Sm-0.5V 85 本発明 52 Ag-1Gd-5Nb 95 本発明 53 Ag-2Gd-11Nb 99 比較例 54 Ag-3Gd-3Mo 95 本発明 55 Ag-0.2Gd-7Mn 93 本発明 56 Ag-4Gd-1Ti 93 本発明 57 Ag-0.8Tb-8V 92 本発明 58 Ag-3dy-2Cr-2Mn 95 本発明	35	Ag-2Nd	87	本発明
38 Ag-3Gd 87 本発明 39 Ag-5Gd 89 本発明 40 Ag-1Tb 86 本発明 41 Ag-0.1Dy 82 比較例 42 Ag-3Dy 86 本発明 43 Ag-3Ti 97 比較例 44 Ag-5Mn 95 比較例 45 Ag-3Cr 97 比較例 46 Ag-6Cr 99 比較例 47 Ag-8Nb 99 比較例 48 Ag-1Mo 92 比較例 49 Ag-2Ce-2Ti 95 本発明 50 Ag-3Nd-1OTi 97 比較例 51 Ag-3Sm-0.5V 85 本発明 52 Ag-1Gd-5Nb 95 本発明 53 Ag-2Gd-11Nb 99 比較例 54 Ag-3Gd-3Mo 95 本発明 55 Ag-0.2Gd-7Mn 93 本発明 56 Ag-4Gd-1Ti 93 本発明 57 Ag-0.8Tb-8V 92 本発明 58 Ag-3dy-2Cr-2Mn 95 本発明	36	Ag-0. 8Sm	85	本発明
39 Ag-5Gd 89 本発明 40 Ag-1Tb 86 本発明 41 Ag-0.1Dy 82 比較例 42 Ag-3Dy 86 本発明 43 Ag-3Ti 97 比較例 44 Ag-5Mn 95 比較例 45 Ag-3Cr 97 比較例 46 Ag-6Cr 99 比較例 47 Ag-8Nb 99 比較例 48 Ag-1Mo 92 比較例 49 Ag-2Ce-2Ti 95 本発明 50 Ag-3Nd-1OTi 97 比較例 51 Ag-3Sm-0.5V 85 本発明 52 Ag-1Gd-5Nb 95 本発明 53 Ag-2Gd-11Nb 99 比較例 54 Ag-3Gd-3Mo 95 本発明 55 Ag-0.2Gd-7Mn 93 本発明 56 Ag-4Gd-1Ti 93 本発明 57 Ag-0.8Tb-8V 92 本発明 58 Ag-3dy-2Cr-2Mn 95 本発明 60 Ag-1Dy-12V-2Ti 95 比較例	37	Ag-1Gd	85	本発明
40 Ag-1Tb 86 本発明 41 Ag-0.1Dy 82 比較例 42 Ag-3Dy 86 本発明 43 Ag-3Ti 97 比較例 44 Ag-5Mn 95 比較例 45 Ag-3Cr 97 比較例 46 Ag-6Cr 99 比較例 47 Ag-8Nb 99 比較例 48 Ag-1Mo 92 比較例 49 Ag-2Ce-2Ti 95 本発明 50 Ag-3Nd-1OTi 97 比較例 51 Ag-3Sm-0.5V 85 本発明 52 Ag-1Gd-5Nb 95 本発明 53 Ag-2Gd-11Nb 99 比較例 54 Ag-3Gd-3Mo 95 本発明 55 Ag-0.2Gd-7Mn 93 本発明 56 Ag-4Gd-1Ti 93 本発明 57 Ag-0.8Tb-8V 92 本発明 58 Ag-3dy-2Cr-2Mn 95 本発明 60 Ag-1Dy-12V-2Ti 95 比較例	38	Ag-3Gd	87	本発明
41 Ag - O. 1Dy 82 比較例 42 Ag - 3Dy 86 本発明 43 Ag - 3Ti 97 比較例 44 Ag - 5Mn 95 比較例 45 Ag - 3Cr 97 比較例 46 Ag - 6Cr 99 比較例 47 Ag - 8Nb 99 比較例 48 Ag - 1Mo 92 比較例 49 Ag - 2Ce - 2Ti 95 本発明 50 Ag - 3Nd - 1OTi 97 比較例 51 Ag - 3Sm - O. 5V 85 本発明 52 Ag - 1Gd - 5Nb 95 本発明 53 Ag - 2Gd - 11Nb 99 比較例 54 Ag - 3Gd - 3Mo 95 本発明 55 Ag - O. 2Gd - 7Mn 93 本発明 56 Ag - 4Gd - 1Ti 93 本発明 57 Ag - O. 8Tb - 8V 92 本発明 58 Ag - 3dy - 2Cr - 2Mn 95 本発明 60 Ag - 1Dy - 12V - 2Ti 95 比較例	39	Ag-5Gd	89	本発明
42 Ag-3Dy 86 本発明 43 Ag-3Ti 97 比較例 44 Ag-5Mn 95 比較例 45 Ag-3Cr 97 比較例 46 Ag-6Cr 99 比較例 47 Ag-8Nb 99 比較例 48 Ag-1Mo 92 比較例 49 Ag-2Ce-2Ti 95 本発明 50 Ag-3Nd-1OTi 97 比較例 51 Ag-3Sm-0.5V 85 本発明 52 Ag-1Gd-5Nb 95 本発明 53 Ag-2Gd-11Nb 99 比較例 54 Ag-3Gd-3Mo 95 本発明 55 Ag-0.2Gd-7Mn 93 本発明 56 Ag-4Gd-1Ti 93 本発明 57 Ag-0.8Tb-8V 92 本発明 58 Ag-4Tb-4Ti-2V 94 本発明 60 Ag-1Dy-12V-2Ti 95 比較例	40	Ag-1Tb	86	本発明
43 Ag-3Ti 97 比較例 44 Ag-5Mn 95 比較例 45 Ag-3Cr 97 比較例 46 Ag-6Cr 99 比較例 47 Ag-8Nb 99 比較例 48 Ag-1Mo 92 比較例 49 Ag-2Ce-2Ti 95 本発明 50 Ag-3Nd-1OTi 97 比較例 51 Ag-3Sm-0.5V 85 本発明 52 Ag-1Gd-5Nb 95 本発明 53 Ag-2Gd-11Nb 99 比較例 54 Ag-3Gd-3Mo 95 本発明 55 Ag-0.2Gd-7Mn 93 本発明 56 Ag-4Gd-1Ti 93 本発明 57 Ag-0.8Tb-8V 92 本発明 58 Ag-4Tb-4Ti-2V 94 本発明 59 Ag-3dy-2Cr-2Mn 95 本発明 60 Ag-1Dy-12V-2Ti 95 比較例	41	Ag-0. 1Dy	82	比較例
44 Ag-5Mn 95 比較例 45 Ag-3Cr 97 比較例 46 Ag-6Cr 99 比較例 47 Ag-8Nb 99 比較例 48 Ag-1Mo 92 比較例 49 Ag-2Ce-2Ti 95 本発明 50 Ag-3Nd-1OTi 97 比較例 51 Ag-3Sm-0.5V 85 本発明 52 Ag-1Gd-5Nb 95 本発明 53 Ag-2Gd-11Nb 99 比較例 54 Ag-3Gd-3Mo 95 本発明 55 Ag-0.2Gd-7Mn 93 本発明 56 Ag-4Gd-1Ti 93 本発明 57 Ag-0.8Tb-8V 92 本発明 58 Ag-4Tb-4Ti-2V 94 本発明 59 Ag-3dy-2Cr-2Mn 95 本発明 60 Ag-1Dy-12V-2Ti 95 比較例	42	Ag-3Dy	86	本発明
45 Ag-3Cr 97 比較例 46 Ag-6Cr 99 比較例 47 Ag-8Nb 99 比較例 48 Ag-1Mo 92 比較例 49 Ag-2Ce-2Ti 95 本発明 50 Ag-3Nd-1OTi 97 比較例 51 Ag-3Sm-0.5V 85 本発明 52 Ag-1Gd-5Nb 95 本発明 53 Ag-2Gd-11Nb 99 比較例 54 Ag-3Gd-3Mo 95 本発明 55 Ag-0.2Gd-7Mn 93 本発明 56 Ag-4Gd-1Ti 93 本発明 57 Ag-0.8Tb-8V 92 本発明 58 Ag-4Tb-4Ti-2V 94 本発明 59 Ag-3dy-2Cr-2Mn 95 本発明 60 Ag-1Dy-12V-2Ti 95 比較例	43	Ag-3Ti	97	比較例
46 Ag-6Cr 99 比較例 47 Ag-8Nb 99 比較例 48 Ag-1Mo 92 比較例 49 Ag-2Ce-2Ti 95 本発明 50 Ag-3Nd-1OTi 97 比較例 51 Ag-3Sm-0.5V 85 本発明 52 Ag-1Gd-5Nb 95 本発明 53 Ag-2Gd-11Nb 99 比較例 54 Ag-3Gd-3Mo 95 本発明 55 Ag-0.2Gd-7Mn 93 本発明 56 Ag-4Gd-1Ti 93 本発明 57 Ag-0.8Tb-8V 92 本発明 58 Ag-4Tb-4Ti-2V 94 本発明 59 Ag-3dy-2Cr-2Mn 95 本発明 60 Ag-1Dy-12V-2Ti 95 比較例	44	Ag-5Mn	95	比較例
47 Ag-8Nb 99 比較優 48 Ag-1Mo 92 比較優 49 Ag-2Ce-2Ti 95 本発明 50 Ag-3Nd-1OTi 97 比較優 51 Ag-3Sm-0.5V 85 本発明 52 Ag-1Gd-5Nb 95 本発明 53 Ag-2Gd-11Nb 99 比較優 54 Ag-3Gd-3Mo 95 本発明 55 Ag-0.2Gd-7Mn 93 本発明 56 Ag-4Gd-1Ti 93 本発明 57 Ag-0.8Tb-8V 92 本発明 58 Ag-4Tb-4Ti-2V 94 本発明 60 Ag-1Dy-12V-2Ti 95 比較優	45	Ag-3Cr	97	比較例
48 Ag-1Mo 92 比較例 49 Ag-2Ce-2Ti 95 本発明 50 Ag-3Nd-10Ti 97 比較例 51 Ag-3Sm-0.5V 85 本発明 52 Ag-1Gd-5Nb 95 本発明 53 Ag-2Gd-11Nb 99 比較例 54 Ag-3Gd-3Mo 95 本発明 55 Ag-0.2Gd-7Mn 93 本発明 56 Ag-4Gd-1Ti 93 本発明 57 Ag-0.8Tb-8V 92 本発明 58 Ag-4Tb-4Ti-2V 94 本発明 59 Ag-3dy-2Cr-2Mn 95 本発明 60 Ag-1Dy-12V-2Ti 95 比較例	46	Ag-6Cr	99	比較例
49 Ag-2Ce-2Ti 95 本発明 50 Ag-3Nd-10Ti 97 比較榜 51 Ag-3Sm-0.5V 85 本発明 52 Ag-1Gd-5Nb 95 本発明 53 Ag-2Gd-11Nb 99 比較榜 54 Ag-3Gd-3Mo 95 本発明 55 Ag-0.2Gd-7Mn 93 本発明 56 Ag-4Gd-1Ti 93 本発明 57 Ag-0.8Tb-8V 92 本発明 58 Ag-4Tb-4Ti-2V 94 本発明 59 Ag-3dy-2Cr-2Mn 95 本発明 60 Ag-1Dy-12V-2Ti 95 比較榜	47	Ag-8Nb	99	比較例
50 Ag-3Nd-10Ti 97 比較例 51 Ag-3Sm-0.5V 85 本発明 52 Ag-1Gd-5Nb 95 本発明 53 Ag-2Gd-11Nb 99 比較例 54 Ag-3Gd-3Mo 95 本発明 55 Ag-0.2Gd-7Mn 93 本発明 56 Ag-4Gd-1Ti 93 本発明 57 Ag-0.8Tb-8V 92 本発明 58 Ag-4Tb-4Ti-2V 94 本発明 59 Ag-3dy-2Cr-2Mn 95 本発明 60 Ag-1Dy-12V-2Ti 95 比較例	48	Ag-1Mo	92	比較例
51 Ag-3Sm-0.5V 85 本発明 52 Ag-1Gd-5Nb 95 本発明 53 Ag-2Gd-11Nb 99 比較優 54 Ag-3Gd-3Mo 95 本発明 55 Ag-0.2Gd-7Mn 93 本発明 56 Ag-4Gd-1Ti 93 本発明 57 Ag-0.8Tb-8V 92 本発明 58 Ag-4Tb-4Ti-2V 94 本発明 59 Ag-3dy-2Cr-2Mn 95 本発明 60 Ag-1Dy-12V-2Ti 95 比較優	49	Ag-2Ce-2Ti	95	本発明
52 Ag-1Gd-5Nb 95 本発明 53 Ag-2Gd-11Nb 99 比較例 54 Ag-3Gd-3Mo 95 本発明 55 Ag-0.2Gd-7Mn 93 本発明 56 Ag-4Gd-1Ti 93 本発明 57 Ag-0.8Tb-8V 92 本発明 58 Ag-4Tb-4Ti-2V 94 本発明 59 Ag-3dy-2Cr-2Mn 95 本発明 60 Ag-1Dy-12V-2Ti 95 比較例	50	Ag-3Nd-10Ti	97	比較例
53 Ag-2Gd-11Nb 99 比較例 54 Ag-3Gd-3Mo 95 本発則 55 Ag-0.2Gd-7Mn 93 本発則 56 Ag-4Gd-1Ti 93 本発則 57 Ag-0.8Tb-8V 92 本発則 58 Ag-4Tb-4Ti-2V 94 本発則 59 Ag-3dy-2Cr-2Mn 95 本発則 60 Ag-1Dy-12V-2Ti 95 比較例	51	Ag-3Sm-0. 5V	85	本発明
54 Ag-3Gd-3Mo 95 本発明 55 Ag-0. 2Gd-7Mn 93 本発明 56 Ag-4Gd-1Ti 93 本発明 57 Ag-0. 8Tb-8V 92 本発明 58 Ag-4Tb-4Ti-2V 94 本発明 59 Ag-3dy-2Cr-2Mn 95 本発明 60 Ag-1Dy-12V-2Ti 95 比較例	52	Ag-1Gd-5Nb	95	本発明
55 Ag-O. 2Gd-7Mn 93 本発明 56 Ag-4Gd-1Ti 93 本発明 57 Ag-O. 8Tb-8V 92 本発明 58 Ag-4Tb-4Ti-2V 94 本発明 59 Ag-3dy-2Cr-2Mn 95 本発明 60 Ag-1Dy-12V-2Ti 95 比較例	53	Ag-2Gd-11Nb	99	比較例
56 Ag-4Gd-1Ti 93 本発明 57 Ag-0.8Tb-8V 92 本発明 58 Ag-4Tb-4Ti-2V 94 本発明 59 Ag-3dy-2Cr-2Mn 95 本発明 60 Ag-1Dy-12V-2Ti 95 比較例	54	Ag-3Gd-3Mo	95	本発明
57 Ag-0.8Tb-8V 92 本発明 58 Ag-4Tb-4Ti-2V 94 本発明 59 Ag-3dy-2Cr-2Mn 95 本発明 60 Ag-1Dy-12V-2Ti 95 比較例	55	Ag-0. 2Gd-7Mn	93	本発明
58 Ag-4Tb-4Ti-2V 94 本発明 59 Ag-3dy-2Cr-2Mn 95 本発明 60 Ag-1Dy-12V-2Ti 95 比較例	56	Ag-4Gd-1Ti	93	本発明
59 Ag-3dy-2Cr-2Mn 95 本発明 60 Ag-1Dy-12V-2Ti 95 比較例	57	Ag-0. 8Tb-8V	92	本発明
60 Ag-1Dy-12V-2Ti 95 比較例	58	Ag-4Tb-4Ti-2V	94	本発明
30 2000	59	Ag-3dy-2Cr-2Mn	95	本発明
	60	Ag-1Dy-12V-2Ti	95	比較例
0 Ag = U. 5Gd = 2 i = 5Mo 96 本発明	61	Ag-0. 5Gd-2Ti-5Mo	96	本発明
62 Ag-2Sm-5Ti-10Al 99 本発明	62	Ag-2Sm-5Ti-10Al	99	本発明
63 Ag-3Ce-3Nb-15Al 95 本発明	63	Ag-3Ce-3Nb-15Al	95	本発明

【0035】純Ag膜(No.33)に比して、Agに 所定量のCe、Nd、Sm、Gd、Tb、Dyを添加し た本発明のAg合金膜は大幅に密着性が改善されてい る。そして、所定量のTi、V、Nb、Cr、Mo、M nをも加えた本発明のAg合金膜では、さらに優れた密 着性が得られていることがわかる。

12

[0036]

【発明の効果】本発明であれば、高い反射率と耐環境性、耐薬品性、そして基板との密着性を改善したAg合金系反射膜を得ることが可能である。よって、携帯情報端末等に用いられる低消費電力が要求される反射型液晶ディスプレイ等の平面表示装置に有用であり、産業上の価値は高い。

20

【手続補正書】

【提出日】平成14年2月25日(2002.2.2 5)

【手続補正1】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】発明の名称

【補正方法】変更

【補正内容】

【発明の名称】 <u>平面表示装置用Ag合金系反射膜</u>

【手続補正2】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】特許請求の範囲

【補正方法】変更

【補正内容】

【特許請求の範囲】

【請求項1】Ce、Nd、Sm、Gd、Tb、Dyから 選ばれる1種以上の元素を合計で0.2~5at%含 み、残部実質的にAgからなることを特徴とする<u>平面表</u> 示装置用Ag合金系反射膜。

【請求項2】ガラス基板またはSiウェハー上に形成された請求項1に記載の平面表示装置用Ag合金系反射 膜。 【請求項3】 $Ti、V、Nb、Cr、Mo、Mnから選ばれる1種以上の元素を<math>1\sim10$ at %含むことを特徴とする請求項1 <u>または</u>2 に記載の<u>平面表示装置用</u>Ag合金系反射膜。

【手続補正3】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0001

【補正方法】変更

【補正内容】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、例えば液晶ディスプレイ、プラズマディスプレイパネル(以下、PDP)、フィールドエミッションディスプレイ(以下、FED)、エレクトロルミネッセンス(以下、EL)等の平面表示装置において、高い光学反射率と耐食性が要求される平面表示装置用Ag合金系反射膜に関するものである。

【手続補正4】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0006

【補正方法】変更

【補正内容】

【0006】本発明の目的は、例えば反射型液晶ディスプレイ、FED等のような平面表示装置において要求される高い反射率とプロセス中での耐熱性、耐食性、そして基板への密着性を兼ね備えた<u>平面表示装置用Ag合金</u>系反射膜を提供することにある。

【手続補正5】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0008

【補正方法】変更

【補正内容】

【0008】すなわち、本発明は、Ce、Nd、Sm、Gd、Tb、Dyから選ばれる1種以上の元素を0.2 ~5at(原子)%含み、残部実質的にAgからなる平面表示装置用Ag合金系反射膜である。

【手続補正6】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0009

【補正方法】変更

【補正内容】

【0009】また、本発明の<u>平面表示装置用</u>Ag合金系反射膜は、Ti、V、Nb、Cr、Mo、Mnから選ばれる1種以上の元素を $1\sim10$ at %含んでいてもよい。

【手続補正7】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】〇〇1〇

【補正方法】変更

【補正内容】

[0010]

【発明の実施の形態】本発明の<u>平面表示装置用</u>Ag合金系反射膜の最も重要な特徴は、Ce、Nd、Sm、Gd、Tb、Dyから選ばれる1種以上の元素を0.2~5at%含み、残部実質的にAgからなるところにある

【手続補正8】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0012

【補正方法】変更

【補正内容】

【〇〇12】また、例えば液晶ディスプレイ、有機ELといった製品の製造工程では、その反射膜を形成した後に何度かの加熱処理を伴う工程があり、その際の加熱工程でもAg反射膜は反射率が低下する。つまり、加熱による膜成長や凝集等が起こり膜表面はより凹凸のある形状となり、またボイドが発生する。そして、その加熱雰囲気によっては膜表面が変色し、これも反射率の低下する原因となる。この場合であっても、本発明の平面表示

装置用A g 合金系反射膜は、A g に上述したC e、N d、S m、G d、T b、D y から選ばれる1 種以上の元素を適量加えることにより、この加熱に伴う工程後でも高い反射率を維持する。

【手続補正9】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0017

【補正方法】変更

【補正内容】

【0017】本発明の<u>平面表示装置用</u>Ag合金系反射膜は、上記元素種の1種以上を必須として含んだ上で、さらには、Ti、V、Nb、Cr、Mo、Mnから選ばれる1種以上の元素を $1\sim10$ a t %含んでいてもよい。これらの元素が含まれることにより、さらに耐食性が向上し、反射率の低下を抑制する。

【手続補正10】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0019

【補正方法】変更

【補正内容】

【0019】加えて、Ti、V、Nb、Cr、Mo、M nはガラスやプラスティック基板との密着性が良く、本発明の<u>平面表示装置用</u>A g 合金系反射膜に添加することで基板との密着性を大幅に向上することが可能となる。

【手続補正11】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0021

【補正方法】変更

【補正内容】

【0021】本発明の<u>平面表示装置用</u>Ag合金系反射膜は、安定した反射率を得るために膜厚としては50~300nmとすることが好ましい。50nm未満であると、膜の表面形態が変化し易く、さらに例えば平面表示装置に用いた場合に光が透過するために、反射率が低下する。一方、300nmを超える膜厚であると、反射率が大きく変化せず、膜を形成する際に時間が掛かる。

【手続補正12】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0022

【補正方法】変更

【補正内容】

【0022】また、本発明の<u>平面表示装置用</u>Ag合金系反射膜を形成する場合、例えばターゲットを用いたスパッタリングで形成する際に用いる基板として、ガラス基板、Siウェハーを用いることが好適ではあるが、スパッタリングで薄膜を形成できるものであればよく、例えば樹脂基板、金属基板でもよい。

DERWENT-ACC-NO: 2003-021920

DERWENT-WEEK: 200538

COPYRIGHT 2008 DERWENT INFORMATION LTD

TITLE: Silver alloy group reflecting film

for flat-surface display devices, comprises preset amount of elements

chosen from cerium, neodymium, samarium, gadolinum, terbium and

dysprosium

INVENTOR: MURATA H

PATENT-ASSIGNEE: HITACHI METALS LTD[HITK]

PRIORITY-DATA: 2001JP-024453 (January 31, 2001)

PATENT-FAMILY:

 PUB-NO
 PUB-DATE
 LANGUAGE

 JP 2002226927 A
 August 14, 2002
 JA

 JP 3656898 B2
 June 8, 2005
 JA

APPLICATION-DATA:

PUB-NO	APPL- DESCRIPTOR	APPL-NO	APPL-DATE
JP2002226927A	N/A	2001JP- 024453	January 31, 2001
JP 3656898B2	Previous Publ	2001JP- 024453	January 31, 2001

INT-CL-CURRENT:

TYPE	IPC DATE
CIPP	G02B5/08 20060101
CIPS	C22C5/06 20060101
CIPS	G02F1/1335 20060101

ABSTRACTED-PUB-NO: JP 2002226927 A

BASIC-ABSTRACT:

NOVELTY - The silver alloy group reflecting film comprises 0.2-5 atom% of one or more kinds of elements chosen from cerium, neodymium, samarium, gadolinum, terbium and dysprosium.

DESCRIPTION - The reflecting film comprises 1-10 atom % of one or more kinds of elements chosen from titanium, vanadium, niobium, chromium, molybdenum and manganese.

USE - For flat-surface display devices such as a liquid crystal display, a plasma display panel, a field emission display, and an electroluminescence.

ADVANTAGE - The silver alloy group reflecting film has high optical reflecting rate and high corrosion resistance. The flat surface display devices have improved adhesion with a substrate.

TITLE-TERMS: SILVER ALLOY GROUP REFLECT FILM FLAT
SURFACE DISPLAY DEVICE COMPRISE PRESET

AMOUNT ELEMENT CHOICE CERIUM NEODYMIUM

SAMARIUM TERBIUM DYSPROSIUM

DERWENT-CLASS: L03 M26 P81 U12 U14 V05 V07

CPI-CODES: L03-G05A; L03-G05D; L03-G05E; L03-G05F;

M26-B01; M26-B01X;

EPI-CODES: U12-B03D; U14-J; U14-K01A1C; U14-K01A4C;

SECONDARY-ACC-NO:

CPI Secondary Accession Numbers: 2003-005623
Non-CPI Secondary Accession Numbers: 2003-017069